This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

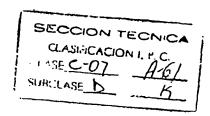
Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

MAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.





PATENTE

DE

INVENCION

por "PROCEDIMIENTO PARA LA OBTENCION DE DERIVADOS DEL ACIDO E-AMINO-CAPROICO, a favor de la firma española LABORATORIOS BAMA, S.A., residente en BARCELONA, ca-lle Balmes, nº 433.

MEMORIA DESCRIPTIVA

La presente invención se refiere a un procedimiento para la obtención de derivados del ácido E-aminocaproico de fórmula general:

 ${\tt R_1-CO-NH-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-COO.R_2}$

en la que R₁ representa un radicel alquílico, arílico o aralquílico (los cuales, pueden, a su vez, tener o no sustituyentes de distinta naturaleza como halógenos, oxhidrilos, etc.) que cumpla una de las dos condiciones siguientes:



- a) Poseer núcleo heterocíclico.
- b) Poseer 6 o más de 6 átomos de carbono

y R₂ puede ser hidrógeno, un metal alcalino o alcalinoté rreo tal como litio, sodio, potasio, magnesio o calcio, o
un radical alquílico inferior, es decir, de menos de cinco
átomos de carbono.

Algunos compuestos de los que comprende esta fórmula general tal como se acaba de definir, poseen interesantes acciones farmacológicas y de aquí su utilidad en la preparae ción de especialidades farmacéuticas.

Según la presente invención, tales derivados del écido E-aminocaproleo pueden obtenerse por reacción entre un éster del ácido E-aminocaproleo y otro éster de fórmula general

15. $R_1 - COO \cdot R_3$

5.

10.

25.

en la que R_l tiene el mismo significado que el explicado para la fórmula anterior, y R₃ representa un radical alquílico inferior tal como metilo, etilo, propilo, isopropilo, etc.

Esta reacción se puede realizar en ausencia de diluyen

20. tes, disolventes, vehículos o excipientes, pero el empleo de
cualquiera de ellos no implica modificación de la esencia
del presente invento.

De acuerdo con el método, un éster del ácido E-amino caproico y otro éster de estructura adecuada, se hacen reac cionar a una temperatura superior a la ambiente y durante

5.

10.

15.

20.



un tiempo determinado, cuyos valores dependen de la naturaleza exacta de los reactivos. En la reacción se libera el
radical R₃ en forma de alcohol; tanto éste como los produc
tos sobrantes de la reacción pueden separarse del producto
formado, por destilación, por filtración o por extracción
con diferentes disolventes incluyendo el agua, dependiendo
la elección de un sistema u otro, de las constantes fisicoquímicas del producto obtenido; de forma que no se modifica
la esencia del presente invento por la aplicación de uno u
otro método de separación, incluso si ésta se hace simultáneamente a la reacción y durante todo o parte del tiempo en
que ella transcurre.

La purificación del producto de reacción puede asimis mo conseguirse por diferentes métodos: destilación a alto vacio, cristalización, etc.

En un proceso posterior, el producto obtenido en esta reacción, se trata con un álcali en solución acuosa, alco - hólica o hidroalcohólica y la sal obtenida se aisla como tal por concentración, cristalización o precipitación con otro disolvente; o bien no se aisla la sal sino que se descompone por acción de un ácido mineral tal como clorhídrico, sylfúrico, nítrico, fosfórico, etc., con el fin de obtener el derivado del ácido \mathcal{E} -aminocaproico en forma ácida.

La purificación tanto de las sales como de los ácidos 25. obtenidos finalmente, se puede realizar por oristalización en disolventes adecuados o mezclas de ellos, pero la modificación de este método de purificación o, incluso, su omi-



sión por obtener directamente los productos finales sufi - cientemente puros, no presupone modificación del presente invento.

Con el fin de ilustrar la descripción que antecede, se exponen a continuación unos ejemplos, en el bien enten dido de que no deben tomarse con caracter limitativo, pudiendo por tanto variar no solo las condiciones experimen tales de temperatura, tiempos de reacción o tratemiento, cantidades de reactivos y disolventes, sino también la naturaleza de los mismos, de acuerdo con el texto de la presente memoria, sin que ello represente modificación alguna del presente invento.

EJEMPLO 1 .-

- 22,5 g de E-aminocaproato de etilo y 43 g de salicilato de metilo se mezclan en un balón de 250 ml. Se
 provec el balón de refrigerante de reflujo y se calienta
 en baño de aceite a 110º durante 12 horas. El producto de
 reacción se somete a destilación fraccionada al vacio, separándose:
- 20. Por debajo de 80º a 2.5 mm: metanol

De 852 a 1002 a 1,5 mm cabezas constituidas principal mente por salicilato de metilo

De 100º a 197º a 1,7 mm: cabezas constituidas principal mente por E-aminocaproato de etilo.

25.

5.

10.

PA My to

De 197º a 205º a 1,7 mm. : salicil- E-amidocaproato de etilo, según se desprende del espectro de absorción I.R. y del análisis elemental, así como del espectro de R.N.M.

EJEMPLO 2.-

5.

10.

15.

20.

28 g de salicil- & -amidocaproato de etilo se disuel ven en 280 ml de etanol absoluto. Se añade, agitando, una
solución de 4 g de hidróxido sódico en 80 ml de etanol absoluto y la solución resultante se evapora aproximadamente a
mitad de volumen. Se añade entonces éter anhidro hasta inicio de precipitación y se enfria por debajo de 0º. Crista liza así el salicil- & -amidocaproato sódico que se recoge
por filtración, se lava con alcohol-eter frio y se deseca a
baja temperatura.

EJEMPLO 3.-

20 g de salicil- E-amidocaproato sódico se disuelven en unos 100 ml de agua; la solución se filtra y luego se acidula cuidadosamente con ácido clorhídrico al 10 %, agitando. Se deja en reposo para que sedimente el ácido salicil- E-amidocaproico, el cual se recoge por decantación en forma de un líquido muy viscoso, el cual se deseca finalmente por calefacción a 40º bajo alto vacío.

El invento, dentro de su esencialidad, puede ser lleva 25. do a la prácticas, en otras formas de realización que difieran en detalle, de las indicadas a título de ejemplo en la descripción, a las cuales alcanzará también la protección que se recaba.



N O T A

HEcha la descripción del presente invento, lo que se declara como nuevo y de propia invención comprende las reivindicaciones siguientes:

1.- Procedimiento para la obtención de derivados
5. del ácido E-aminocaproico, que corresponden a la fórmula general:

 R_1 -CO-NH-OH₂-OH₂-CH₂-CH₂-CH₂-COO•R₂

en que :

- R₁ representa un radical alquílico, arílico o aralquílico (los cuales pueden, a su vez, tener o no sustituyentes de distinta naturaleza, como halógenos oxhidrilos) que cumplan una de las condiciones siguientes:
 - a) poseer núcleo heterocíclico,
- b) posser 6 o más de 6 átomos de carbono,
 - R₂ puede ser hidrógeno, un metal alcalino o alcalinoterreo, tal como litio, sodio, potasio, magnesio o calcio, o un radical alquílico inferior, es decir, de menos de cinco átomos de car-

20.

10.



bono, caracterizado porque se obtienen al hacer reaccionar un éster del ácido E-aminocaproico de fórmula estructu - ral

$$NH_2-(OH_2)_5-COO.R_2$$

5. con un éster de fórmula estructural

dando un producto reaccional de fórmula

el cual se hace reaccionar con álcali, dando el producto 10. reaccional de fórmula

$$R_1$$
-CO+NH-(CH₂)₅-COOMe

que se hace reaccionar con un ácido mineral para dar pro - ductos de fórmula general

15. en cuyas fórmulas

20.

 R_1 y R_2 tienen la significación antes indicada y

R3 significa un radical alquílico inferior.

- 2.- Procedimiento, según la reivindicación 1, carauterizado porque en calidad $\hat{\cdot}$ de éster de fórmula R_1 .COO. R_3 , se utiliza salicilato de metilo.
- 3.- Procedimiento, según la reivindicación 1, carracterizado porque en calidad de éster de ácido E-amino-caproico, se utiliza E-aminocaproato de etilo.



- 4.- Procedimiento, según la reivindicación 1, ca recterizado porque en calidad de álcali, se utiliza hidró- xido sódico.
- 5.- Procedimiento, según la reivindicación 1, ca 5. racterizado porque en calidad de ácido mineral, se utiliza ácido clorhídrico.
 - 6.- Procedimiento para la obtención de derivados del ácido E-aminocaproico.
- Según se describe y reivindica en la presente memo10. rie descriptiva que consta de 8 hojas foliadas escritas a
 máquina por una sola cara.

Madrid, a 24 JUL 1969

p.a.

المنشقة التشنية

Firmotos LUIS CEY PADILLA

p. D.

/Translation/

Spanish Patent of Invention No. 369,853 for a PROCESS FOR OBTAINING DERIVATIVES OF ε-AMINOCAPROIC ACID, on behalf of the Spanish company LABORATORIOS BAMA, S.A., domiciled at 433 Balmes St., Barcelona.

PATENT SPECIFICATIONS

The present invention relates to a process for obtaining derivatives of ϵ -aminocaproic acid of the general formula:

 R_1 -CO-NH-CH₂-CH₂-CH₂-CH₂-CH₂-COO. R_2

in which R_1 represents an alkyl, aryl or aralkyl radical (which in their turn may or may not contain substituents of various natures such as halogens, hydroxyls, etc.), satisfying one of the following 2 conditions:

- a) possession of a heterocyclic nucleus
- b) possession of 6 or more carbon atoms and R_2 can be hydrogen, an alkali or alkaline earth metal such as lithium, sodium, potassium, magnesium or calcium, or a lower alkyl radical, i.e., with less than 5 carbon atoms.

Some compounds from among those included in this general formula such as has just been defined possess important pharmacologic actions and are consequently useful in the preparation of pharmaceutical specialties.

According to the present invention, such derivatives of ϵ -aminocaproic acid can be obtained by a reaction between an ester of ϵ -aminocaproic acid and another ester of general formula

in which R_1 has the same meaning as explained for the foregoing formula, and R_3 represents a lower alkyl radical such as methyl, ethyl, propyl, isopropyl, etc.

This reaction can be achieved in the absence of diluents, solvents, vehicles, or excipients, but the use of any of them does involve a modification of the essence of the present invention. In accordance with the method, an ester of ϵ aminocaproic acid and another ester of suitable structure are made to react at a temperature higher than room temperature and for a definite time, whose values depend on the exact nature of the reagents. The R_3 radical is liberated in the reaction in alcohol form; both it and the remaining reaction products can be separated from the product formed by distillation, filtration, or extraction with various solvents, including water, depending on the selection of one system or another and the physicochemical constants of the product obtained, so that the essence of the present invention is not modified by the application of one separation method or another, including whether this is done simultaneously with the reaction and during all or a part of the time in which it takes place.

Purification of the reaction product can also be attained by various methods: high-vacuum distillation, crystallization, etc.

In a later process, the product obtained in this reaction is treated with an alkali in aqueous, alcoholic or hydroalcoholic solution, and the salt obtained is isolated as such by

concentration, crystallization, or precipitation with another solvent, or else the salt is not isolated but is decomposed by the action of a mineral acid such as hydrochloric, sulfuric, nitric, phosphoric acid, etc., for the purpose of obtaining the ε -aminocaproic acid derivative in acid form.

Purification of both the salts and acids finally obtained can be attained by crystallization in suitable solvents or mixtures of them, but modification of this purification method or even its omission to directly obtain sufficiently pure final products does not entail a modification of the present invention.

Several examples are presented below for the purpose of illustrating the foregoing specification, which are understood not to be of limiting character, and consequently it is possible to vary not only the experimental conditions of temperature, reaction or treatment times, and quantities of reagents and solvents, but also the nature of same in accordance with the text of the present patent specifications, without thereby representing any modification of the present invention.

EXAMPLE 1

22.5 g ethyl ε -aminocaproate and 43 g methyl salicylate are mixed in a 250-ml flask. The flask is provided with reflux cooling and is heated at 110°C for 12 hours on the oil bath. The reaction product is subjected to fractional distillation in a vacuum, with product separation as follows:

From 80 to 100°C at 1.5 mm: heads mainly consisting of methyl salicylate

From 100 to 197°C at 1.7 mm: heads mainly consisting of ethyl ϵ -aminocaproate

From 197 to 205°C at 1.7 mm ethyl salicyl- ϵ -amidocaproate, as is inferred from the IR absorption spectrum and the NMR spectrum.

EXAMPLE 2

 $28\,\mathrm{g}\,\mathrm{ethyl}$ salicyl- ϵ -amidocaproate is dissolved in 280 ml absolute ethanol. A solution of 4 g sodium hydroxide in 80 ml absolute alcohol is added with agitation, and the resulting solution is evaporated to approximately half volume. Anhydrous ether is then added until precipitation begins, and cooling takes place to below 0°C. Sodium salicyl- ϵ -amidocaproate is thus crystallized, which is collected by filtration, washed with cold alcohol-ether, and is dried at low temperature.

EXAMPLE 3

20 g sodium salicyl- ϵ -amidocaproate is dissolved in about 100 ml water. The solution is filtered and is then cautiously acidified with 10% hydrochloric acid with agitation. The solution is allowed to rest to settle out salicyl- ϵ -amidocaproic acid,

which is collected by decanting in the form of a very viscous liquid, which is finally dried by heating at 40°C in a high vacuum.

The invention in its essential nature can be carried out in practice in other forms of execution differing in detail from those indicated as examples of the patent specifications, which likewise obtain patent protection.

CLAIMS

Having presented the specifications of the present invention, what is declared as novel and an actual invention, includes the following claims:

1. A process for obtaining derivatives of ϵ -aminocaproic acid corresponding to the general formula:

 R_1 -CO-NH-CH₂-CH₂-CH₂-CH₂-CH₂-O00. R_2

in which:

- R₁ represents an alkyl, aryl or aralkyl radical (which in their turn may or may not contain substituents of various natures, such as halogens and hydroxyls, satisfying one of the following conditions:
 - a) possession of a heterocyclic nucleus;
 - b) possession of 6 or more than 6 carbon atoms, and
- R₂ can be hydrogen, an alkali or alkaline earth metal such as lithium, sodium, potassium, magnesium or calcium, or a lower alkyl radical, i.e., with less than 5 carbon atoms, characterized by the fact that they are obtained

by reacting an ester of ϵ -aminocaproic acid of structural formula

 $NH_2-(CH)_5-COO.R_2$

with an ester of structural formula

 $R_1-COO.R_3$

to give a reaction product of formula

 R_1 -CO-NH-(CH₂)₅-COO, R_2

which is reacted with an alkali, giving a reaction product of formula

 R_1 -CO-NH-(CH₂)₅-COOMe

which is reacted with a mineral acid to give products of general formula

R₁-CO-NH-(CH₂)₅-COOH

in whose formulas

 R_1 and R_2 have the above indicated meanings and

R₃ represents a lower alkyl radical.

- 2. Process in accordance with Claim 1, characterized by the fact that methyl salicylate is used as the ester of formula $R_1.COO.R_3$.
- 3. Process in accordance with Claim 1, characterized by the fact that ethyl ϵ -aminocaproate is used as the ester of ethyl ϵ -aminocaproate.
- 4. Process in accordance with Claim 1, characterized by the fact that sodium hydroxide is used as the alkali.
 - 5. Process in accordance with Claim 1, characterized by the

fact that hydrochloric acid is used as the mineral acid.

6. Process for obtaining derivatives of ϵ -aminocaproic acid.

As is described and claimed in the present patent specifications, which consist of 8 typed pages written on only one side.

Madrid, July 24, 1969
/illegible name and signature/
Signed: LUIS REY PADILLA